

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2005 年 9 月 29 日 (29.09.2005)

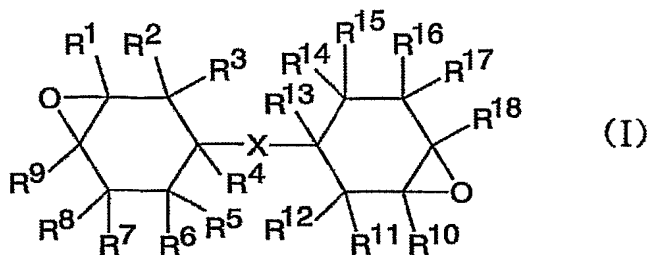
PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2005/090325 A1

- (51) 国際特許分類: C07D 301/14, 303/04, 303/34, C08G 59/24
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2005/005302
- (22) 国際出願日: 2005 年 3 月 16 日 (16.03.2005)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:  
特願2004-079100 2004 年 3 月 18 日 (18.03.2004) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ダイセル化学工業株式会社 (DAICEL CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.) [JP/JP]; 〒590-0905 大阪府 堺市 鉄砲町 1 番地 Osaka (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてののみ): 北尾 久平 (KI-TAO, Kyuhei) [JP/JP]; 〒739-0651 広島県 大竹市 玖波 4-4-1 Hiroshima (JP). 高井 英行 (TAKAI, Hideyuki) [JP/JP]; 〒739-0651 広島県 大竹市 玖波 4-4-1 Hiroshima (JP).
- (74) 代理人: 三浦 良和 (MIURA, Yoshikazu); 〒102-0083 東京都 千代田区 麹町 5 丁目 4 番地 クロスサイド麹町 三浦特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).
- 添付公開書類:  
— 国際調査報告書
- 2 文字コード及び他の略語については、定期発行される各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: HIGH-PURITY ALICYCLIC EPOXY COMPOUND, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, CURABLE EPOXY RESIN COMPOSITION, CURED ARTICLE THEREOF, AND USE

(54) 発明の名称: 高純度脂環式 エポキシ化合物、その製造方法、硬化性エポキシ樹脂組成物、その硬化物、および用途



by GPC analysis is 5.5% or lower in terms of areal ratio, the concentration of impurities having a shorter retention time than the alicyclic epoxy compound as determined by GC analysis is 19.5% or lower in terms of areal ratio, the concentration of intermediates is 4.5% or lower in terms of areal ratio, and the hue (APHA) is 60 or less; a process for efficiently producing the epoxy compound using a less toxic solvent; and a curable resin composition containing the compound.

(57) Abstract: A high-purity alicyclic epoxy compound which is obtained by epoxidizing an alicyclic olefin compound with an aliphatic peroxycarboxylic acid containing substantially no water, subsequently subjecting the resultant compound to desolvation to produce an alicyclic epoxy compound represented by the general formula (I): (I) and purifying the epoxy compound by distillation and in which the concentration of high-molecular components having a shorter elution time than the alicyclic epoxy compound as determined

(57) 要約: 本発明により、脂環式オレフィン化合物を、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用してエポキシ化した後脱溶媒して製造された一般式(I) (I)で表される脂環式エポキシ化合物を、蒸留精製することにより、GPC分析で検出される脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度を面積比で5.5%以下、及びGC分析で検出される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物濃度を同19.5%以下、反応中間体濃度の濃度を同4.5%以下、色相(APHA)を60以下とする高純度脂環式エポキシ化合物及びそれを効率よく、毒性の少ない溶媒を使用して製造する方法、それを用いた硬化性樹脂組成物、硬化物、用途が提供される。

WO 2005/090325 A1

## 明 細 書

高純度脂環式エポキシ化合物、その製造方法、硬化性エポキシ樹脂組成物、その硬化物、および用途

## 技術分野

本発明は、脂環式オレフィン化合物を水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸により酸化し、精製して得られた高純度脂環式エポキシ化合物、その製造方法、硬化性エポキシ樹脂組成物、およびその硬化物、並びに高純度脂環式エポキシ化合物の各種用途に関する。より詳しくは、不純物や反応中間体の濃度も低く、色相がよい高純度脂環式エポキシ化合物および蒸留精製による同化合物の製造方法、同高純度脂環式エポキシ化合物を含む硬化性エポキシ樹脂組成物、およびその硬化物、並びに高純度脂環式エポキシ化合物の各種用途に関する。該高純度脂環式エポキシ化合物は、透明封止材料、透明フィルム、透明シート、層間絶縁材料、コーティング、インキ、接着剤、シーラント、安定剤、絶縁材、液晶等表示材のように耐熱性や透明性が要求される用途で有用である。

## 背景技術

分子内に2個の脂環骨格を持つジエポキシ化合物は、現在さまざまな種類のものが市販されている。例えばCEL-2021P（3，4-エポキシシクロヘキシルメチル3'，4'-エポキシシクロヘキサンカルボキシレート）、CEL-3000（1，2，8，9-ジエポキシリモネン）、CEL-2081（ε-カプロラク톤オリゴマーの両端に、それぞれ3，4-エポキシシクロヘキシルメタノールと3，4-エポキシシクロヘキサンカルボン酸がエステル結合したもの）〔以上、ダイセル化学工業（株）製〕がある。上記CEL-3000は、エポキシ基を構成する炭素にメチル基があるため、メチル基の無いものに比べてエポキシ基の

反応性が低い。また、CEL-2021P、CEL-2081は、分子内にエステル結合を持つため加水分解性がある。そのため高温高湿下での使用や強酸が発生する条件等を用いた場合、硬化物の物性低下が起こることがあった。そのため、分子内にエステル結合を持たない脂環骨格を持つエポキシ化合物が望まれている。

一方、特開昭48-29899号公報には、上記一般式(I)におけるXが $-\text{CH}_2-$ であり、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^8$ が水素原子である化合物を合成し、これを使用して酸無水物と硬化反応を行うことにより従来の脂環式エポキシ化合物に比べて硬化物の物性が改善されることが記載されている。しかし、該エポキシ化合物の合成には、過安息香酸を使用しているため工業的に利用しにくい。また、特開昭58-172387号公報では、過酸化水素と酸触媒と有機酸から過カルボン酸を合成した後、有機溶媒で過カルボン酸を抽出し、これを用いてエポキシ化を行っている。従って、操作が長い上に廃棄物の量も多く、作業が煩雑である。さらに、この過カルボン酸は微量ではあるが、水分だけでなく、過酸化水素および酸触媒を含んでいるため、過カルボン酸を製造する反応工程や抽出工程において過カルボン酸が不安定になり短時間で濃度低下することがある。また、濃度低下は同時に酸素を生成するため反応装置内をきわめて危険な状態に置くことになる。およびエポキシ化反応工程および生成したエポキシ化物の精製工程などでエポキシ化物の副反応が起りやすくなり製品の回収量が少なくなるだけでなく、副反応の生成物で製造装置が汚れ工業的に不利な方法といえる。

また、上記特開昭58-172387号公報には、使用し得る過カルボン酸として過プロピオン酸、過酪酸および過イソ酪酸が開示されているが、これらの過カルボン酸は本発明で好ましく用いられる過酢酸と比較すると分子量が大きいいため単位重量あたりの酸化剤としての能力が低く、生産性が悪く、酢酸、アセトアルデヒドは、プロピオン酸、酪酸に比べて安価な材料でコスト面で有利であり、プロピオン酸、酪酸に比べて酢酸は、沸点が低く回収蒸留する際にエネルギー的に有利である。

特開 2002-275169 号公報では、脂環式オレフィン骨格を二つ有する分子内にエステル結合を持たない化合物を、アセトアルデヒドの空気酸化により得られた過酢酸を使用することによりエポキシ化することで、上記脂環式エポキシ化合物 (I) を合成している。しかし該エポキシ化合物 (I) の合成では脱溶媒を行うのみであるため、GPC で分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I) よりも溶出時間の短い高分子量成分やガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I) よりも保持時間の短い不純物や反応中間体などが残留し、色相 (APHA) も十分なものではなく、液晶等表示材のように、耐熱性が要求される透明材料に使用するには不十分であった。

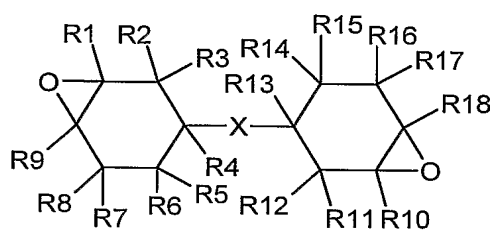
本発明の目的は、脂環式オレフィン化合物を水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸によりエポキシ化し、精製することで GPC 分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度が低減され、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I) よりも保持時間の短い不純物や反応中間体の濃度が低く、色相もよいエステル結合を含まない高純度脂環式エポキシ化合物を、効率よく、また毒性の少ない溶媒を使用して製造する方法および特に透明性、耐熱性に優れた硬化物を提供することにある。

本発明によれば、脂環式オレフィン化合物を水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸によりエポキシ化し、精製することで GPC 分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度が低減され、ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物や反応中間体の濃度が低く色相もよいエステル結合を含まない上記一般式 (I) で表される高純度脂環式エポキシ化合物を、効率よく、また毒性の少ない溶媒を使用して製造することができる。

## 発明の開示

本発明者は、脂環式オレフィン骨格を二つ有する化合物のエポキシ化を、脂肪族アルデヒドの空気酸化により得られた脂肪族過カルボン酸を使用することで実施し、その後蒸留精製することにより上記問題を解決できることを見出し、本発明に至った。

すなわち、本発明の第1は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー（以下、GPC）分析により検出される、下記一般式 (I)



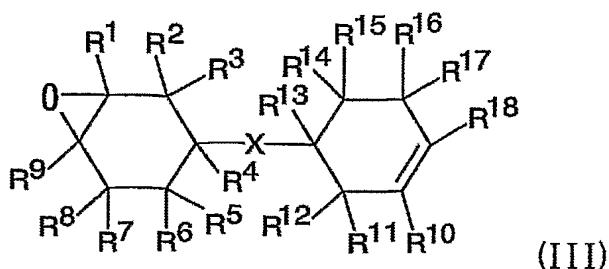
(I)

＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表される脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の早い高分子量成分の濃度が溶出時間ピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して5.5%以下である上記一般式 (I) で表される高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第2は、ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して19.5%以下である上記発明1記載の高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第3は、ガスクロマトグラフ分析により検出される下記一般式 (III)

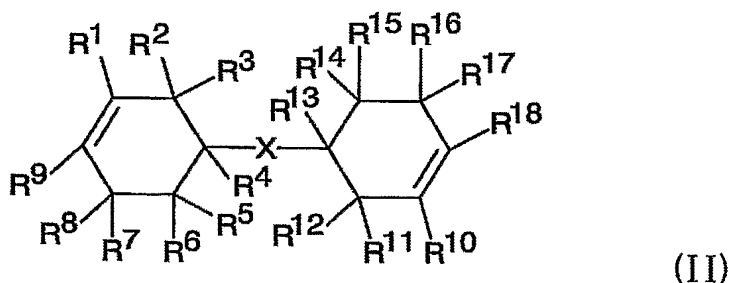


＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表される反応中間体化合物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して4.5%以下である上記発明1または2に記載の高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第4は、色相（APHA）が60以下である上記発明1～3のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第5は、脂環式エポキシ化合物が下記一般式(II)



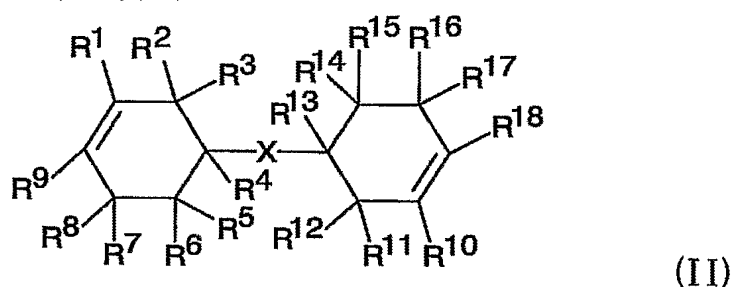
＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表されるガスクロマトグラフ分析によるピーク面積比で全てのピーク面積の総

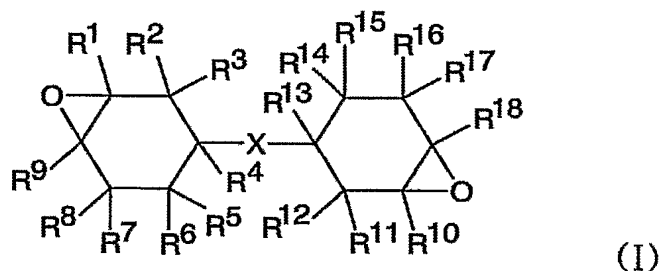
和に対して 95.0%以上である脂環式オレフィン化合物を、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用してエポキシ化して製造されたものである上記発明 1～4 のいずれか 1 項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第 6 は、上記脂環式エポキシ化合物がエポキシ化後脱溶媒および蒸留精製して得られたものである本発明 5 に記載の高純度脂環式エポキシ化合物を提供する。

本発明の第 7 は、下記一般式 (II)



で表される脂環式オレフィン化合物を、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用してエポキシ化した後脱溶媒して製造された下記一般式 (I)



＜式 (I) および (II) において、X は、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$  及び  $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$  からなる群から選択される 2 価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup> は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表される脂環式エポキシ化合物を、蒸留精製して GPC 分析により検出される同脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の早い高分子量成分の濃度を溶出時間ピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して 5.5% 以下とする高純度脂環式

エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 8 は、ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して 19.5% 以下である上記発明 7 に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 9 は、ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (III) で表される反応中間体化合物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して 4.5% 以下である上記発明 7 または 8 に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 10 は、色相 (APHA) が 60 以下である上記発明 7～9 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

本発明の第 11 は、脂肪族過カルボン酸が対応するアルデヒドの酸素による酸化により得られたものである上記発明 7～10 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 12 は、脂肪族過カルボン酸中の水分が 0.8 重量% 以下である上記発明 7～11 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 13 は、脂肪族過カルボン酸が過酢酸である上記発明 7～12 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 14 は、蒸留精製が、加熱温度 100～350℃、圧力 50～0.01 Torr で行われる上記発明 7～13 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 15 は、脂肪族過カルボン酸が酢酸エチル溶液である上記発明 8～14 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法を提供する。

本発明の第 16 は、上記発明 1 から 7 のいずれかに記載のエポキシ化合物及び必要に応じて加えられるエポキシ基含有化合物、並びに、硬化剤または硬化触媒



からなることを特徴とする光およびまたは熱硬化性エポキシ樹脂組成物を提供する。

本発明の第 17 は、上記発明 17 に記載の硬化性エポキシ樹脂組成物を硬化してなる硬化物を提供する。

本発明の第 18 は、上記発明 1 から 7 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物からなることを特徴とする透明封止材料を提供する。

本発明の第 19 は、上記発明 1 から 7 のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物からなることを特徴とする接着剤を提供する。

本発明の第 20 は、硬化物が透明フィルム、透明シート、層間絶縁材料、コーティング皮膜、塗膜から選ばれる少なくとも一つである上記発明 18 に記載の硬化物を提供する。

#### 図面の簡単な説明

図 1 は原料の 2, 2-ビス(3', 4'-シクロヘキセニル)プロパンの<sup>1</sup>H-NMR チャートである。

図 2 は実施例 1 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) の<sup>1</sup>H-NMR チャートである。

図 3 は実施例 4 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) の<sup>1</sup>H-NMR チャートである。

図 4 は比較例 1 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) の<sup>1</sup>H-NMR チャートである。

図 5 は実施例 1、実施例 4、比較例 1 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) の GPC チャートである。

図 6 は実施例 1 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) のガスクロマトグラフチャートである。

図 7 は実施例 4 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) のガスクロマトグラフ

チャートである。

図 8 は比較例 1 で得られた脂環式エポキシ化合物 (I A) のガスクロマトグラフチャートである。

発明を実施するための最良の形態

以下に本発明の実施の形態を説明する。

本発明の上記一般式 (I) で表されるエステル結合を含まない高純度脂環式エポキシ化合物は、一般式 (II) で表される脂環式オレフィン化合物を水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸によってエポキシ化させた後、蒸留精製することにより製造される。

原料として使用する脂環式オレフィン化合物 (II) は、対応する水酸基を持つ化合物の脱水反応による合成が一般的である。脂環式オレフィン化合物 (II) の製造方法は、特開昭 4 8 - 2 9 8 9 9 号公報、特開昭 5 8 - 1 7 2 3 8 7 号公報、特開 2 0 0 0 - 1 6 9 3 9 9 号公報にあるように、例えばシクロヘキサノール構造を持つ化合物より合成することができる。式 (II) からわかるように、得られた脂環式オレフィン化合物 (II) は置換基 X に対して 3, 4 位に二重結合を持つものが好ましく、脂環式オレフィン化合物 (II) の原料となる水酸基を持つ化合物としては、置換基 X に対して 4 位に水酸基を持つものが好ましい。これらの化合物の例としては、分子中に水酸基の結合したシクロヘキサン環を、少なくとも 2 つ以上含有する化合物の脱水反応に対しては、上記と同様の理由から本発明は特に有効である。分子中に水酸基の結合したシクロヘキサン環を、少なくとも 2 つ以上含有する化合物としては、例えば、水添ビスフェノール、ジシクロヘキサノールメタン、ビス (ジメチルシクロヘキサノール) メタン、1, 2 - ビス (シクロヘキサノール) エタン、1, 3 - ビス (シクロヘキサノール) プロパン、1, 4 - ビス (シクロヘキサノール) ブタン、1, 5 - ビス (シクロヘキサノール) ペンタン、1, 6 - ビス (シクロヘキサノール) ヘキサン、2, 2 - ビス (シク

ロヘキサノール) プロパン、ビス (シクロヘキサノール) フェニルメタン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ビス (4-ヒドロキシシクロヘキシル) -4-(4-ヒドロキシ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルシクロヘキシルメチル) -エチルベンゼン、3, 3-ビス (シクロヘキサノール) ペンタン、5, 5-ビス (シクロヘキサノール) ヘプタン、ドデカヒドロフルオレンジオール、トリス (シクロヘキサノール) メタン、トリス (シクロヘキサノール) エタン、1, 3, 3-トリス (シクロヘキサノール) ブタン、テトラキス (シクロヘキサノール) エタン、2, 2-ビス [4, 4'-ビス (シクロヘキサノール) シクロヘキシル] プロパン、水素化ビスフェノールC (C: シクロヘキサン)、水添ポリフェノール等及びこれらの混合物が挙げられる。

脂環式オレフィン化合物 (II) の二重結合のエポキシ化に使用できるエポキシ化剤としては、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用する。これは、水分の存在下でエポキシ化反応を行うと、エポキシ基の開環反応が進みエポキシ化合物の収率が低下するためである。このため、脂肪族過カルボン酸は実質的に水分を含まないものであり、具体的には脂肪族過カルボン酸中に含まれる水分としては、0.8重量%以下、好ましくは0.6重量%以下である。本発明で言う実質的に水分を含まない脂肪族過カルボン酸は、アセトアルデヒド等の空気酸化により製造される過酢酸等のことであり、例えば、過酢酸についてはドイツ公開特許公報1418465号や特開昭54-3006号公報に記載された方法により製造される。この方法によれば、過酸化水素から脂肪族過カルボン酸を合成し、溶媒により抽出して脂肪族過カルボン酸を製造する場合に比べて、連続して大量に高濃度の脂肪族過カルボン酸を合成できるために、実質的に安価に得ることができる。

脂肪族過カルボン酸類としては過ギ酸、過酢酸、過トリフルオロ酢酸等を用いることができる。この内特に過酢酸は工業的に安価に入手可能で、かつ安定度も高く、好ましいエポキシ化剤である。エポキシ化剤である脂肪族過カルボン酸の量に厳密な制限がなく、それぞれの場合における最適量は、使用する個々のエポ

キシ化剤、所望されるエポキシ化度、使用する個々の被エポキシ化物等のごとき可変要因によって決まる。1分子中のエポキシ基の数が多い化合物が目的の場合、エポキシ化剤はオレフィン基に対して等モルかそれ以上加えるのが好ましい。ただし、経済性、及び次に述べる副反応の問題から2倍モルを超えることは通常不利であり、過酢酸の場合、1～1.5倍モルが好ましい。

エポキシ化反応は、装置や原料物性に依じて不活性溶媒使用の有無や反応温度を調節して行なう。不活性溶媒としては、原料粘度の低下、エポキシ化剤の希釈による安定化などの目的で使うことができ、過酢酸の場合であれば芳香族化合物、エステル類などを用いることができる。特に好ましい溶媒は、ヘキサン、シクロヘキサン、トルエン、酢酸エチル、酢酸メチルである。溶媒の使用量はオレフィンの重量に対して0.1～10重量倍、好ましくは、0.3～3重量倍である。

0.1重量倍より少ないとエポキシ化の際の酢酸付加物の量が多くなる。10重量倍より多いとエポキシ化に時間がかかることと、装置が大きくなるため生産性が低下する。

用いるエポキシ化剤の反応性によって使用できる反応温度域は定まる。一般的には、0℃以上、100℃以下である。好ましいエポキシ化剤である過酢酸についていえば20～70℃が好ましい。20℃以下では反応が遅く、70℃では過酢酸の分解が起きる。反応においては、特別な操作は必要なく、例えば混合物を1～5時間攪拌すればよい。得られたエポキシ化合物の単離は適当な方法、例えば貧溶媒で沈殿させる方法、エポキシ化合物を熱水中に攪拌の下で投入し溶媒を蒸留除去する方法、直接脱溶媒法などで行うことができる。

しかし、これらの方法で得られた脂環式エポキシ化合物(I)は、従来技術で述べたようにGPC分析により検出される高分子量成分、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物(I)よりも保持時間の短い不純物、反応中間体などが残留しており、色相も十分なものではなかった。

G P C分析により検出される高分子量成分としては、脂環式エポキシ化合物 (I) の重合物、脂環式エポキシ化合物 (I) へのエポキシ化剤より副生するカルボン酸のモノ付加物やポリ付加物などが挙げられる。

脂環式エポキシ化合物 (I) へのエポキシ化剤より副生するカルボン酸のモノ付加物としては、例えば、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-メチレンジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-2, 2', 6, 6'-テトラメチル-1', 2'-エポキシ-4, 4'-メチレンジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-エチレンジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-(プロパン-1, 3-ジイル)ジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-(ブタン-1, 4-ジイル)ジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-(ペンタン-1, 5-ジイル)ジシクロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-(ヘキサン-1, 6-ジイル)ジシクロヘキサン、2-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)プロパン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-1', 2'-エポキシ-4, 4'-(フェニルメチレン)ジシクロヘキサン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-4-((3-ヒドロキシ-4-アセトキシ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルシクロヘキシル)メチル)エチルベンゼン、3-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)ペンタン、3-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)ヘプタン、2-ヒドロキシ-3-アセトキシ-6, 7-エポキシドデカヒドロフルオレン、(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシル)メタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2, 2-ビス(3, 4-エポキシシクロヘ

キシル) エタン、1 - (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) - 3, 3 - ビス (3, 4 - エポキシシクロヘキシル) エタン、1 - (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) - 1, 2, 2 - トリス (3, 4 - エポキシシクロヘキシル) エタン、2 - (4 - (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) シクロヘキシル) - 2 - (4 - (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) シクロヘキシル) プロパン、2 - (3 - ヒドロキシ - 3 - メチル - 4 - アセトキシシクロヘキシル) - 2 - (3 - メチル - 3, 4 - エポキシシクロヘキシル) プロパンなどが挙げられる。

脂環式エポキシ化合物 (I) へのエポキシ化剤より副生するカルボン酸のポリ付加物としては、例えば、ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) メタン、ビス (3 - ヒドロキシ - 3, 5 - ジメチル - 4 - アセトキシシクロヘキシル) メタン、1, 2 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) エタン、1, 3 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) プロパン、1, 4 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ブタン、1, 5 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ペンタン、1, 6 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ヘキサン、2, 2 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) プロパン、ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) フェニルメタン、 $\alpha$ ,  $\alpha$  - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) - 4 - ((3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシ -  $\alpha$ ,  $\alpha$  - ジメチルシクロヘキシル) メチル) エチルベンゼン、3, 3 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ペンタン、3, 3 - ビス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ヘプタン、2, 6 - ジヒドロキシ - 3, 7 - ジアセトキシドデカヒドロフルオレン、トリス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) メタン、1, 1, 2 - トリス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) エタン、1, 1, 3 - トリス (3 - ヒドロキシ - 4 - アセトキシシクロヘキシル) ブタン、テ

トラキス（3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル）エタン、2, 2-ビス〔4, 4'-ビス（3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル）シクロヘキシル〕プロパン、2, 2-ビス（3-ヒドロキシ-3-メチル-4-アセトキシシクロヘキシル）プロパンなどが挙げられる。

ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物（I）よりも保持時間の短い不純物としては、エポキシ化の際に用いた溶媒である、例えばヘキサン、シクロヘキサン、トルエン、酢酸エチル、酢酸メチルなど、エポキシ化剤より副生するカルボン酸、例えば蟻酸、酢酸、トリフルオロ酢酸など、脂環式オレフィン化合物（II）合成の際に用いる溶剤に由来する化合物、例えばナフタレン、テトラメチルベンゼンなど、脂環式オレフィン化合物（II）合成時に副生する、オレフィンモノオール化合物、およびオレフィンモノオール化合物のエポキシ化合物、脂環式オレフィン化合物（II）合成時の副生不純物であるモノオレフィン化合物、モノオレフィン化合物のエポキシ化物、モノオレフィン化合物のエポキシ化物へのエポキシ化剤より副生するカルボン酸モノ付加物などが挙げられる。

脂環式オレフィン化合物（II）合成時に副生するオレフィンモノオール化合物としては、例えば、4-（3-シクロヘキセニル）メチルシクロヘキサノール、3, 5-ジメチル-4-（3, 5-ジメチル-3-シクロヘキセニル）メチルシクロヘキサノール、4-（2-（3-シクロヘキセニル）エチル）シクロヘキサノール、4-（3-（3-シクロヘキセニル）プロピル）シクロヘキサノール、4-（4-（3-シクロヘキセニル）ブチル）シクロヘキサノール、4-（4-（3-シクロヘキセニル）ペンチル）シクロヘキサノール、4-（5-（3-シクロヘキセニル）ヘキシル）シクロヘキサノール、4-（（1-（3-シクロヘキセニル）-1-メチル）エチル）シクロヘキサノール、4-（3-シクロヘキセニルフェニルメチル）シクロヘキサノール、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ビス（3-シクロヘキセニル）-4-（4-ヒドロキシ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルシクロヘキシルメチル）エチルベンゼン、4-（1-（3-シクロヘキセニル）-1-エチル）プロピルシクロ

ヘキサノール、4-(1-(3-シクロヘキセニル)-1-エチル)ペンチルシクロヘキサノール、2-ヒドロキシー[1, 2, 3, 4, 5, 8, 4a, 4b, 8a, 8b]デカヒドロフルオレン、4-ビス(3-シクロヘキセニル)メチルシクロヘキサノール、4-ビス(3-シクロヘキセニル)エチルシクロヘキサノール、4-ビス(3-シクロヘキセニル)ブチルシクロヘキサノール、4-(1, 2, 2-トリス(3-シクロヘキセニル))エチルシクロヘキサノール、4-(4-(4-(1-(3-シクロヘキセニル)-1-メチル)エチルシクロヘキシル)メチルシクロヘキシル)シクロヘキサノール、2-メチル-4-(1-(3-メチル-3-シクロヘキセニル)-1-メチル)エチルシクロヘキサノールなどが挙げられる。

オレフィンモノオール化合物のエポキシ化物としては、例えば、4-(3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル)シクロヘキサノール、3, 5-ジメチル-4-(3, 5-ジメチル-3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル)シクロヘキサノール、4-(2-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)エチル)シクロヘキサノール、4-(3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)プロピル)シクロヘキサノール、4-(4-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)ブチル)シクロヘキサノール、4-(5-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)ペンチル)シクロヘキサノール、4-(6-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)ヘキシル)シクロヘキサノール、4-(1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-1-メチルエチル)シクロヘキサノール、4-(3, 4-エポキシシクロヘキシルフェニル)メチル)シクロヘキサノール、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-4-(4-ヒドロキシー $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルシクロヘキシルメチル)エチルベンゼン、4-(1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-1-エチルプロピル)シクロヘキサノール、4-(1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-1-エチルペンチル)シクロヘキサノール、2-ヒドロキシー[1, 2, 3, 4, 5, 8, 4a, 4b, 8a, 8b]デカヒドロフルオレン、4-ビス(3, 4-



エポキシシクロヘキシル) メチルシクロヘキサノール、4-ビス (3, 4-エポキシシクロヘキシル) エチルシクロヘキサノール、4-ビス (3, 4-エポキシシクロヘキシル) ブチルシクロヘキサノール、4- (1, 2, 2-トリス (3, 4-エポキシシクロヘキシル) ) エチルシクロヘキサノール、4- (4- (1- (4- (3, 4-エポキシシクロヘキシル) シクロヘキシル) -1-メチル) エチルシクロヘキシル) シクロヘキサノール、2-メチル-4- (1- (3-メチル-3, 4-エポキシシクロヘキシル) -1-メチル) エチルシクロヘキサノールなどが挙げられる。

脂環式オレフィン化合物 (II) 合成時の副生不純物であるモノオレフィン化合物としては、例えば、4- (シクロヘキシルメチル) シクロヘキセン、2, 6-ジメチル-4- (3, 5-ジメチルシクロヘキシルメチル) シクロヘキセン、1- (3-シクロヘキセニル) -2-シクロヘキシルエタン、1- (3-シクロヘキセニル) -3-シクロヘキシルプロパン、1- (3-シクロヘキセニル) -4-シクロヘキシルブタン、1- (3-シクロヘキセニル) -5-シクロヘキシルペンタン、1- (3-シクロヘキセニル) -6-シクロヘキシルヘキサン、2- (3-シクロヘキセニル) -2-シクロヘキシルプロパン、3-シクロヘキセニルシクロヘキシルフェニルメタン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジシクロヘキシル-4- ( $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチル-3-シクロヘキセニルメチル) エチルベンゼン、3- (3-シクロヘキセニル) -3-シクロヘキシルペンタン、3- (3-シクロヘキセニル) -3-シクロヘキシルヘプタン、[1, 2, 3, 4, 5, 8, 4a, 4b, 8a, 8b] デカヒドロフルオレン、4- (ジシクロヘキシルメチル) シクロヘキセン、1- (3-シクロヘキセニル) -2, 2-ジシクロヘキシルエタン、1- (3-シクロヘキセニル) -3, 3-ジシクロヘキシルブタン、1- (3-シクロヘキセニル) -1, 2, 2-トリシクロヘキシルエタン、2- (4- (3-シクロヘキセニル) シクロヘキシル) -2-ビスシクロヘキシルプロパン、2- (3-メチル-3-シクロヘキセニル) -2- (3-メチルシクロヘキシル) プロパンなど

が挙げられる。

脂環式オレフィン化合物 (II) 合成時の副生不純物であるモノオレフィン化合物のエポキシ化物としては、例えば、1, 2-エポキシ-4, 4'-メチレンジシクロヘキサン、1, 2-エポキシ-2, 2', 6, 6'-テトラメチル-4, 4'-メチレンジシクロヘキサン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-2-シクロヘキシルエタン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルプロパン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-4-シクロヘキシルブタン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-5-シクロヘキシルペンタン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-6-シクロヘキシルヘキサン、2-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-2-シクロヘキシルプロパン、(3, 4-エポキシシクロヘキシル)シクロヘキシルフェニルメタン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジシクロヘキシル-4-( $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチル-3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル)エチルベンゼン、3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルペンタン、3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルヘプタン、2, 3-エポキシ-[1, 2, 3, 4, 5, 8, 4a, 4b, 8a, 8b]デカヒドロフルオレン、4-(ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシル)メチル)シクロヘキセン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-2, 2-ビスシクロヘキシルエタン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-3, 3-ビスシクロヘキシルブタン、1-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)-1, 2, 2-トリシクロヘキシルエタン、2-(4-(3, 4-エポキシシクロヘキシル)シクロヘキシル)-2-ビスシクロヘキシルプロパン、2-(3-メチル-3, 4-エポキシシクロヘキシル)-2-(3-メチルシクロヘキシル)プロパンなどが挙げられる。

脂環式オレフィン化合物 (II) 合成時の副生不純物であるモノオレフィン化合物のエポキシ化物へのエポキシ化剤より副生するカルボン酸モノ付加物としては、例えば、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-4-(シクロヘキシルメチル)シク

ロヘキサン、1-アセトキシ-2-ヒドロキシ-2,6-ジメチル-4-(3,5-ジメチルシクロヘキシルメチル)シクロヘキサン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2-シクロヘキシルエタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルプロパン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-4-シクロヘキシルブタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-5-シクロヘキシルペンタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-6-シクロヘキシルヘキサン、2-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2-シクロヘキシルプロパン、(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)シクロヘキシルフェニルメタン、 $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジシクロヘキシル-4-( $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチル-3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシルメチル)エチルベンゼン、3-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルペンタン、3-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3-シクロヘキシルヘプタン、2-ヒドロキシ-3-アセトキシ-[1,2,3,4,5,8,4a,4b,8a,8b]デカヒドロフルオレン、4-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)シクロヘキセン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2,2-ビスシクロヘキシルエタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-3,3-ビスシクロヘキシルブタン、1-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-1,2,2-トリシクロヘキシルエタン、2-(4-(3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)シクロヘキシル)-2-ビスシクロヘキシルプロパン、2-(3-メチル-3-ヒドロキシ-4-アセトキシシクロヘキシル)-2-(3-メチルシクロヘキシル)プロパンなどが挙げられる。

ガスクロマトグラフ分析により検出される反応中間体は、上記一般式(III)で表されるモノエポキシモノオレフィン化合物で、上記一般式(II)で表される脂環式オレフィン化合物中の1つの二重結合がエポキシ化されたものであり、さら

に残る二重結合がエポキシ化されることで、上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物へと変換される。

本発明者は上記方法による脂環式エポキシ化合物 (I) の合成と精製について検討した結果、高分子量成分、反応中間体、原料不純物由来の化合物を蒸留精製により除去できること、および、それによって脂環式エポキシ化合物の色相や硬化物における透明性を改善できることを見出した。

本発明の一般式 (I) で表される高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法は、上記の工程で得られた脂環式エポキシ化合物を蒸留精製する方法であり、これにより高分子量成分や、反応中間体、原料不純物由来の化合物を除去することができ、良好な色相の高純度脂環式エポキシ化合物を得ることができる。本発明の一般式 (I) で表される高純度脂環式エポキシ化合物は、G P C 分析により検出される高分子量成分の濃度が全検出ピーク面積の総和に対して 5.5 %、好ましくは 4.1 % 以下、さらに好ましくは 2.5 % 以下、およびガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して 19.5 % 以下、好ましくは、16.4 % 以下、さらに好ましくは、13.0 % 以下、反応中間体濃度の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して 4.5 % 以下、好ましくは 3.5 % 以下、さらに好ましくは 0.1 % 以下であり、色相 (APHA) が 60 以下、より好ましくは 40 以下、さらに好ましくは 20 以下である。

精製方法としては、バッチ式の単蒸留、W F E (Wiped Film Evaporator)、F F E (Falling Film Evaporator) のような薄膜蒸発器、分子蒸留装置、蒸留塔による蒸留等、一般的な方法を単独、または組み合わせて使用することができる。中でも、エポキシ化合物が加熱による影響を受けにくい薄膜蒸発器を用いるのが好ましい。薄膜蒸発器等による蒸留の条件としては、圧力 50 ~ 0.01 Torr 好ましくは、20 ~ 0.03 Torr、さらに好ましくは、10 ~ 0.05 Torr

or r、加熱温度100～350℃、好ましくは、120～330℃、さらに好ましくは、150～300℃である。

蒸留精製された脂環式エポキシ化合物(I)は、GPC分析により検出される高分子量成分の濃度が低減され、ガスクロマトグラフ分析により検出される反応中間体、原料不純物由来の化合物濃度も低く色相がよい高純度脂環式エポキシ化合物であるため、単独重合、共重合又はさらに他の化合物と反応させることによってさまざまなコーティング、インキ、接着剤、シーラント、成形品又は、これらを用いた他の用途のための中間体を製造することができる。

本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物は本発明の一般式(I)で表される高純度脂環式エポキシ化合物及び必要に応じて加えられるエポキシ基含有化合物、並びに、硬化剤または硬化触媒からなることを特徴としている。

硬化剤または硬化触媒としては、光又は熱によりカチオン種を発生させるカチオン重合開始剤または酸無水物である。本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物は必須成分である硬化剤として、光カチオン重合開始剤およびまたは熱カチオン重合開始剤、もしくは酸無水物を含んでいるので、光または熱により硬化重合させることが可能である。

光カチオン重合開始剤としてはスルホニウム塩系、ヨードニウム塩系、ジアゾニウム塩系、アレンーイオン錯体系等の化合物が使用できる。例えばスルホニウム塩系のUVACURE 1590、UVACURE 1591（以上、ダイセルUCB社製）、DAICAT 11（ダイセル化学社製）、CD-1011（サートマー社製）、SI-60L、SI-80L、SI-100L（以上、三新化学社製）等；ヨードニウム塩系のDAICAT 12（ダイセル化学社製）、CD-1012（サートマー社製）；ジアゾニウム塩系のSP-150、SP-170（旭電化工業社製）などが挙げられる。光カチオン重合開始剤の中でも、上記SI-60L、SI-80L、SI-100Lは加熱によりカチオンを発生させることもできる。

さらに、熱カチオン重合開始剤としてはトリフェニルシラノールなどのシラノール系のカチオン触媒やアルミニウムトリス（アセチルアセトン）などのアルミキレート系触媒も使用することができる。

本発明において、上記カチオン重合開始剤は全エポキシ化合物 100 重量部に対し、0.01～20 重量部、好ましくは 0.1～5 重量部、より好ましくは 0.1 から 3 重量部程度配合することが適当である。0.01 重量部以下では熱硬化性が著しく低下し、20 重量部を超えて配合した場合には、増量効果が認められず不経済であるとともに、硬化物の物性低下を来すので好ましくない。

また、本発明において、硬化剤として酸無水物を使用することもできる。酸無水物としては、テトラヒドロ無水フタル酸、メチルテトラヒドロ無水フタル酸、メチルヘキサヒドロ無水フタル酸、ヘキサヒドロ無水フタル酸、無水メチルハイミック酸、ピロメリット酸二無水物、ベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、3, 3', 4, 4'-ビフェニルテトラカルボン酸二無水物、ビス（3, 4-ジカルボキシフェニル）エーテル二無水物、ビス（3, 4-ジカルボキシフェニル）メタン二無水物、2, 2'-ビス（3, 4-ジカルボキシフェニル）プロパン二無水物などの、好ましくは分子中に脂肪族環又は芳香族環を 1 個又は 2 個有すると共に、酸無水物基を 1 個又は 2 個有する、炭素原子数 4～25 個、好ましくは 8～20 個程度の酸無水物が好適である。

この場合、酸無水物としては、カルボキシル基（COOH 基）を有する化合物の含有量が 0.5 重量%以下（即ち、0～0.5 重量%）、特に 0.4 重量%以下（即ち、0～0.4 重量%）のものを使用する。カルボキシル基含有量が 0.5 重量%より多いと結晶化するおそれがあり、好ましくない。この場合、カルボキシル基（COOH 基）の含有量としては、酸無水物硬化剤に対して 0.3 重量%以下（即ち、0～0.3 重量%）、特に 0.25 重量%以下（即ち、0～0.25 重量%）のものが同様の理由により好ましい。

なお、酸無水物の配合量は、エポキシ樹脂中のエポキシ基 1 モルに対し、硬化

剤中の酸無水物基の比を0.3～0.7モルの範囲とすることが望ましい。0.3モル未満では硬化性が不十分であり、0.7モルを超えると、未反応の酸無水物が残存し、ガラス転移温度の低下となるおそれがある。より望ましくは0.4～0.6モルの範囲である。

また、硬化に際しては、硬化促進剤として1,8-ジアザビスクロ(5,4,0)ウンデセン(DBU)のようなアミジン化合物やトリフェニルフォスフィン、テトラフェニルホスフォニウム、テトラフェニルボレートのような有機リン化合物、2-メチルイミダゾール等のイミダゾール化合物などを用いることができるが、これらに限定されるものではない。これらの硬化促進剤は単独でも混合して用いても差し支えない。配合量としては、上記式(I)で表される脂環式エポキシ化合物と重合開始剤の合計量100重量部あたり、0.4～20重量部の範囲とするのが好ましい。配合量が0.4重量部未満では、加熱成形時に十分な硬化性が得られない恐れがあり、一方、20重量部を越えると硬化が速すぎて、成形時に流動性の低下による充填不良を生じる恐れがあるので好ましくない。

本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物中で前記高純度脂環式エポキシ化合物、硬化剤、硬化促進剤とともに必要に応じて使用される他のエポキシ基含有化合物は、その分子中にエポキシ基を少なくとも2個以上有するものであれば、分子構造、分子量などに特に制限はなく、通常半導体封止用に使用されるエポキシ樹脂をそのまま用いることができる。具体的には例えば、ビスフェニル型エポキシ樹脂、ビスフェノール型エポキシ樹脂、スチルベン型エポキシ樹脂、フェノールノボラック型エポキシ樹脂、クレゾールノボラック型エポキシ樹脂、ナフタレン型エポキシ樹脂、トリフェノールメタン型エポキシ樹脂、アルキル変性トリフェノールメタン型エポキシ樹脂、トリアジン核含有エポキシ樹脂、ジシクロペンタジエン変性フェノール型エポキシ樹脂等が挙げられ、これらのエポキシ樹脂を、1種類又は2種以上混合して用いてもよい。

さらに、上記以外にも、ダイマー酸グリシジルエステル、トリグリシジルエス

テル等のグリシジルエステル型エポキシ樹脂、テトラグリシジルアミノジフェニルメタン、トリグリシジルp-アミノフェノール、トリグリシジル-p-アミノフェノール、テトラグリシジルメタキシリレンジアミン、テトラグリシジルビスアミノメチルシクロヘキサンのグリシジルアミン型エポキシ樹脂、トリグリシジルイソシアヌレート等の複素環式エポキシ樹脂、フロログリシノールトリグリシジルエーテル、トリヒドロキシビフェニルトリグリシジルエーテル、トリヒドロキシフェニルメタントリグリシジルエーテル、グリセリントリグリシジルエーテル、2-[4-(2,3-エポキシプロポキシ)フェニル]-2-[4-[1,1-ビス[4-(2,3-エポキシプロポキシ)フェニル]エチル]フェニル]プロパン、1,3-ビス[4-[1-[4-(2,3-エポキシプロポキシ)フェニル]-1-[4-[1-[4-(2,3-エポキシプロポキシ)フェニル]-1-メチルエチル]フェニル]エチル]フェノキシ]-2-プロパノール等の3官能型エポキシ樹脂、テトラヒドロキシフェニルエタントテトラグリシジルエーテル、テトラグリシジルベンゾフェノン、ビスレゾルシノールテトラグリシジルエーテル、テトラグリシドキシビフェニル等の4官能型エポキシ樹脂、3,4-エポキシシクロヘキセニルメチル3',4'-エポキシシクロヘキセニルカルボキシレート(ダイセル化学工業製セロキサイド 2021P)、リモネンジエポキシド(ダイセル化学工業製セロキサイド 3000)、ε-カプロラクトン変性3,4-エポキシシクロヘキセニルメチル-3',4'-エポキシシクロヘキセニルカルボキシレート(ダイセル化学工業製セロキサイド 2081)、ビス(3,4-エポキシシクロヘキシルメチル)アジペート(例えば、ユニオンカーバイド製ERL 4227等)、エポキシ化3-シクロヘキセン-1,2-ジカルボン酸ビス3-シクロヘキセニルメチルエステルおよびそのε-カプロラクトン付加物(ダイセル化学工業製「エポリードGT301」等GT300シリーズ)、およびエポキシ化ブタントテトラカルボン酸テトラキス-3-シクロヘキセニルメチルエステルおよびそのε-カプロラクトン付加物(ダイセル化学工業製エポリ



ード「GT401」等GT400シリーズ)などの脂環式エポキシ樹脂も使用することができる。

他のエポキシ基含有化合物の含有量は、上記高純度脂環式エポキシ化合物との合計量100重量部中0～90重量部、好ましくは、15～85、さらに好ましくは、20～80である。

上記他のエポキシ基含有化合物の含有量が15重量部未満ではコスト面で不利であり、90重量部を超えると本発明の高純度脂環式エポキシ化合物による効果が小さい。

上記各成分を混合するためには、通常使用される装置、例えば、ブレンダーのようなミキサー等によって十分混合した後、さらに熱ロール、ニーダー等を用いて熔融混練し、冷却した後、粉碎して成形材料とする。また、半導体素子等の電子部品を封止し、半導体装置を製造するには、トランスファーモールド、コンプレッションモールド、インジェクションモールド等の成形法により、封止を行なう。

本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物は、温度30～240℃、好ましくは、35～180℃、さらに好ましくは、35～60℃で、硬化時間30～300分、好ましくは、45～240分、さらに好ましくは、60～120分で硬化させる。

硬化温度と硬化時間が上記範囲下限値より低い場合は、硬化が不十分となり、逆に上記範囲上限値より高い場合、樹脂成分の分解が起きる場合があるので、何れも好ましくない。硬化条件は種々の条件に依存するが、硬化温度が高い場合は硬化時間は短く、硬化温度が低い場合は硬化時間は長く、適宜調整することができる。通常は、一次硬化（硬化温度30～240℃、好ましくは35～180℃、さらに好ましくは35～60℃、硬化時間30～300分、好ましくは45～240分、さらに好ましくは60～120分）させた後、引き続き二次硬化（硬化温度60～240℃、好ましくは90～200℃、さらに好ましくは120～200℃、硬化時間30～180分、好ましくは45～150分、さらに好ましく

は60～120分)を行って硬化不足が起きないようにするのが好ましい。

本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物は紫外線または電子線等の活性エネルギー線のような光を照射することにより硬化させることもできる。

例えば、紫外線照射を行う時の光源としては、高圧水銀灯、超高圧水銀灯、カーボンアーク灯、キセノン灯、メタルハライド灯などが用いられる。照射時間は、光源の種類、光源と塗布面との距離、その他の条件により異なるが、長くとも数十秒であり、通常は数秒である。紫外線照射後は、必要に応じて加熱を行って硬化の完全を図ることもできる。電子線照射の場合は、50～1,000 KeVの範囲のエネルギーを持つ電子線を用い、2～5 Mradの照射量とすることが好ましい。通常、ランプ出力80～300 W/cm程度の照射源が用いられる。

本発明の硬化性エポキシ樹脂組成物中の必須の樹脂成分である高純度脂環式エポキシ化合物は低粘度であるため、その硬化性エポキシ樹脂組成物もまた低粘度であり加工性に優れた特徴を有する。また、100℃に満たない温度領域では揮発しないため、作業環境への影響もない。

本発明の一般式(I)で表される高純度脂環式エポキシ化合物を用いた最終用途の例としては、透明封止材料、透明フィルム、透明シート、層間絶縁材料、酸除去剤、家具コーティング、装飾コーティング、飲料缶及びその他の缶コーティング、接着剤、自動車下塗り、シーラー、仕上げ塗り、文字情報又は画像情報用のインキ、電子部品用のシーラント、印刷版又は印刷回路版を製造するのに適したフォトレジスト、注型印刷ロール、成形物用配合物又はシート形成用配合物によって作られた成形品、溶媒、難燃剤、医薬品および医療用品を含む種々の最終用途に有用な他の化合物を製造するための中間体などがある。また、本発明の一般式(I)で表される高純度脂環式エポキシ化合物は、硬化物に対して脂環骨格を持つ化合物を用いた樹脂の特徴である耐熱性、透明性、良好な誘電特性を持たせることができ、液晶など表示用途の耐熱性を要求される透明材料に問題なく使用することができる。

## 実施例

以下、実施例および応用例により本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。なお、実施例で用いられている「%」は、特別の説明がない限り「重量%」を意味する。

### <GPC分析>

前処理として、脂環式エポキシ化合物 (I) 0.04 g をテトラヒドロフラン (THF) 2 g に溶解し、孔径 0.50  $\mu$ m のフィルタ [DISMIC 13JP050AN、東洋濾紙 (株) 製] でろ過する。得られた脂環式エポキシ化合物 (I) の THF 溶液を GPC にて分析し、各成分ごとのピーク面積の割合を各成分の濃度とする。脂環式エポキシ化合物 (I) よりも早く溶出する各成分の濃度を合算したものを高分子量成分濃度として算出する。

装置：HLC-8220GPC [東ソー (株) 製]

検出器：示差屈折計 (RI 検出器)

プレカラム：TSKGUARDCOLUMN SUPER HZ-L 4.6 mm  $\times$  20 mm

カラム：サンプル側 TSK-GEL SUPER HZM-N 4.6 mm  $\times$  150 mm  $\times$  4 本

リファレンス側 TSK-GEL SUPER HZM-N 6.0 mm  $\times$  150 mm  $\times$  1 本 + TSK-GEL SUPER H-RC 6.0 mm  $\times$  150 mm

恒温槽温度：40  $^{\circ}$ C

移動層：THF

移動層流量：0.35 ml / 分

試料注入量：10  $\mu$ l

データ採取時間：試料注入後 10 分 ~ 26 分

〈ガスクロマトグラフ分析〉

脂環式エポキシ化合物 (I) を前処理することなく、直接ガスクロマトグラフ分析し、全検出ピークの面積の総和に対する各成分ごとに得られるピーク面積の割合を各成分の濃度とする。

装置：GC 14-B 型（島津製作所製）

カラム：Thermon 3000/5% Shin carbon A 2.6 mm×3 m

窒素流量：40 ml/分

空気圧：60 kPa・s/cm<sup>2</sup>

水素圧：60 kPa・s/cm<sup>2</sup>

恒温槽温度：60℃×2分保持後10℃/分で250℃まで昇温し250℃×19分保持

注入口温度：250℃

検出器側温度：250℃

検出器：FID

RANGE：10<sup>-3</sup>

注入量：脂環式エポキシ化合物 (I) 1 μl

データ採取時間：試料注入直後～40分

データ処理機器：C-R 5 A（島津製作所製）

Min. Area：100

SLOPE：700

DRIFT：AUTO

（製造例1）

空気吹き込み口、ガス分散多孔板、冷却ジャケットを備えた300 ml ステンレス製反応器に酢酸コバルトを含む10%アセトアルデヒド-酢酸エチル溶液を1

14 kg/時で仕込みながら圧縮空気を吹き込み、45℃で反応を行った。反応液は、過酢酸10.1%、アセトアルデヒドモノパーアセテート2.2%、酢酸2.0%を含んでいた。この溶液をポリリン酸ナトリウムとともに蒸留塔に仕込み濃縮を行い、過酢酸溶液を得た。この過酢酸溶液は、過酢酸濃度29.1%、水分は、0.47%であった。

#### [実施例1]

攪拌器、冷却管、温度計、窒素導入管を備えた3リットルのジャケット付きフラスコに水36g、硫酸水素ナトリウム12.0g、イソプロピリデン-4,4'-ジシクロヘキサノール（アルドリッチ製）500g、溶媒としてソルベッソ150（エクソン化学製）500gを加えて100℃で脱水反応させた。水の留出が無くなった時点で反応終了とした。反応液をガスクロマトグラフィーで分析を行ったところ、96%の収率で2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパンが生成していた。得られた反応液を、分液漏斗を用いて500mlのイオン交換水で洗浄した後、有機層を減圧蒸留し無色透明液状の2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン387.0gを得、その純度は96.1%であった。この2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン100g、酢酸エチル300gを前記と同様の1リットルのジャケット付きフラスコに仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度を30℃になるように約2時間かけて、製造例1で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液307.2g（過酢酸濃度：29.1%、水分含量0.47%）を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃で3時間熟成し反応を終了した。さらに30℃で反応終了液を水洗し、70℃/20 Torrで脱低沸を行った後、WFE型薄膜蒸発器にて加熱温度180℃、圧力4 Torrの条件で蒸留し、脂環式エポキシ化合物（IA）を主成分とする製品69.6gを得た。脂環式エポキシ化合物（IA）は一般式（I）におけるXが-C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-, R<sup>1</sup>~R<sup>18</sup>が水素原子の脂環式エポキシ化

合物である（以下、同じ）。

得られた製品の性状は、オキシラン酸素濃度 12.4%（理論値：13.5%）、粘度 1,890 cP（25℃）、色相（APHA）15 であり、<sup>1</sup>H-NMR から  $\delta$  4.5～5 ppm 付近の内部二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2.9～3.1 ppm 付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC 分析により検出される脂環式エポキシ化合物（IA）よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で 5.2%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物（IA）よりも保持時間の短い不純物濃度が同 12.1%、反応中間体濃度の濃度は同 2.3% であった。

#### [実施例 2]

攪拌器、冷却管、温度計、窒素導入管を備えた 3 リットルジャケット付きフラスコに 4,4'-ジシクロヘキサノールメタン 300 g、トルエン 600 g、パラトルエンスルホン酸 3 g を加えて 110℃ で脱水反応させた。水の留出が無くなった時点で反応終了とした。反応液をガスクロマトグラフィーで分析を行ったところ、96% の収率でジ（3,4-シクロヘキセニル）メタンが生成していた。得られた反応液を、分液漏斗を用いて 500 ml のイオン交換水で洗浄した後、有機層を減圧蒸留し純度 96.8% の無色透明液状のジ（3,4-シクロヘキセニル）メタンを 269 g 得た。

このジ（3,4-シクロヘキセニル）メタン 100 g と酢酸エチル 200 g を実施例 1 と同様の 1 リットルのジャケット付きフラスコに仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度が 25℃ になるように約 3 時間かけて、製造例 1 で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液 276.2 g（過酢酸濃度：29.1%）を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃ で 4 時間熟成し反応を終了した。さらに 30℃ で反応終了液を水洗し、70℃ / 30 Torr で脱低沸を行った後、加熱温度 180℃、圧力 5 Torr の条件下、WFE 型薄膜

蒸発器にて蒸留し脂環式エポキシ化合物 (I B) を主成分とする製品 74.5 g を得た。脂環式エポキシ化合物 (I B) は一般式 (I) における X が  $-\text{CH}_2-$ 、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^{18}$  が水素原子の脂環式エポキシ化合物である (以下、同じ)。得られた製品の性状は、オキシラン酸素濃度 14.5%、粘度 2,190 cP (25℃)、色相 (APHA) 20 であり、 $^1\text{H-NMR}$  から  $\delta$  4.5 ~ 5 付近の二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2.9 ~ 3.3 付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC 分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I B) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で 3.7%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I B) よりも保持時間の短い不純物濃度が同 7.1%、反応中間体濃度の濃度は同 2.8% であった。

### [実施例 3]

水添ビスフェノールスルホン (即ち、4,4'-ジシクロヘキサノールスルホン) 400 g と溶媒としてソルベッソ 150 (エクソン化学製) 500 g を使用した他は実施例 2 と同様にを行い、ジ (3,4-シクロヘキセニル) スルホン 330 g を得、その純度は 95.2% であった。

この反応物 100 g と酢酸エチル 300 g を前記と同様の 1 リットルのジャケット付きフラスコに仕込み、気相部に窒素を吹込みながら、反応系内の温度を 40℃ になるように約 2 時間かけて製造例 1 で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液 242.7 g (過酢酸濃度: 29.1%) を滴下した。過酢酸滴下終了後、40℃ で 4 時間熟成し反応を終了した。さらに 30℃ で粗液を水洗し、70℃ / 30 Torr で脱低沸を行ったあと加熱温度 180℃、圧力 1 Torr で単蒸留し、脂環式エポキシ化合物 (I C) を主成分とする製品 71.0 g を得た。脂環式エポキシ化合物 (I C) は式 (I) における X が  $-\text{SO}_2-$ 、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^{18}$  が水素原子の脂環式エポキシ化合物である (以下、同じ)。

得られた製品の性状は、オキシラン酸素濃度 11.9%、粘度 3600 cP (25℃) であり、<sup>1</sup>H-NMR から  $\delta$  4.5 ~ 5 付近の二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2.9 ~ 3.3 付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC 分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (IC) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で 3.5%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (IC) よりも保持時間の短い不純物濃度が同 8.7%、反応中間体濃度の濃度は同 2.4%であった。

#### [実施例 4]

攪拌器、冷却管、温度計、窒素導入管を備えた 3 リットルのジャケット付きフラスコに水 72 g、硫酸水素ナトリウム 24.0 g、イソプロピリデン-4,4'-ジシクロヘキサノール (アルドリッチ製) 1000 g、溶媒としてソルベッソ 150 (エクソン化学製) 1000 g を加えて 100℃ で脱水反応させた。

水の留出が無くなった時点で反応終了とした。反応液をガスクロマトグラフィーで分析を行ったところ、96% の収率で 2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパンが生成していた。得られた反応液を、分液漏斗を用いて 500 ml のイオン交換水で洗浄した後、有機層を減圧蒸留し無色透明液状の 2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン 774.0 g を得、その純度は 95.7% であった。

この 2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン 300 g、酢酸エチル 600 g を前記と同様の 1 リットルのジャケット付きフラスコに仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度を 30℃ になるように約 2 時間かけて、製造例 1 で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液 321.6 g (過酢酸濃度: 29.1%、水分含量 0.47%) を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃ で 3 時間熟成し反応を終了した。さらに 30℃ で反応終了液



を水洗し、70℃/20 Torrで脱低沸を行った後、5段のオルダーショウ型蒸留塔にて加熱温度236℃、圧力2 Torrで蒸留精製を行い、脂環式エポキシ化合物(IA)を主成分とする製品199.7 gを得た。

得られた製品の性状は、オキシラン酸素濃度13.4%、粘度1,940 cP (25℃)、色相(APHA)10であり、<sup>1</sup>H-NMRからδ4.5~5 ppm付近の内部二重結合に由来するピークが消失し、δ2.9~3.1 ppm付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC分析により検出される脂環式エポキシ化合物(IA)よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で2.0%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物(IA)よりも保持時間の短い不純物濃度が同1.2%、反応中間体濃度の濃度は同0.0%であった。

#### [実施例5]

攪拌器、冷却管、温度計、窒素導入管を備えた3リットルのジャケット付きフラスコに水72 g、硫酸水素ナトリウム24.0 g、イソプロピリデン-4,4'-ジシクロヘキサノール(アルドリッチ製)1000 g、溶媒としてソルベッソ150(エクソン化学製)1000 gを加えて100℃で脱水反応させた。

水の留出が無くなった時点で反応終了とした。反応液をガスクロマトグラフィーで分析を行ったところ、96%の収率で2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパンが生成していた。得られた反応液を、分液漏斗を用いて500 mlのイオン交換水で洗浄した後、有機層を減圧蒸留し無色透明液状の2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン774.0 gを得、その純度は95.7%であった。

この2,2-ビス(3',4'-シクロヘキセニル)プロパン300 g、酢酸エチル600 gを前記と同様の1リットルのジャケット付きフラスコに仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度を30℃になるように約2時間か

けて、製造例1で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液321.6g（過酢酸濃度：29.1%、水分含量0.47%）を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃で3時間熟成し反応を終了した。さらに30℃で反応終了液を水洗し、70℃/20 Torrで脱低沸を行った後、さらに10段のオルダーショウ型蒸留塔にて加熱温度210℃、圧力2 Torrで脱低沸を行い、得られた缶出液を加熱温度180℃、圧力5 Torrの条件下、WFE型薄膜蒸発器にて蒸留し脂環式エポキシ化合物（IA）を主成分とする製品174.7gを得た。得られた製品の性状は、オキシラン酸素濃度13.1%、粘度2,240 cP（25℃）、色相（APHA）15であり、<sup>1</sup>H-NMRから $\delta$  4.5～5 ppm付近の内部二重結合に由来するピークが消失し、 $\delta$  2.9～3.1 ppm付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC分析により検出される脂環式エポキシ化合物（IA）よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で2.3%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物（IA）よりも保持時間の短い不純物濃度が同1.1%、反応中間体濃度の濃度は同0.0%であった。

#### [比較例1]

実施例1で使用した3リットルのジャケット付フラスコに実施例1で合成した2,2-ビス（3',4'-シクロヘキセニル）プロパン100g、酢酸エチル300gを仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度を30℃になるように約2時間かけて、製造例1で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液307.2g（過酢酸濃度：29.1%、水分含量0.47%）を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃で3時間熟成し反応を終了した。さらに30℃で反応終了液を水洗し、70℃/20 Torrで脱低沸を行い、脂環式エポキシ化合物（IA）を含む生成物99.4gを得た。得られた生成物の性状は、オキシラン酸素濃度11.3%、粘度3,550 cP（25℃）、色相（APHA）

90であり、 $^1\text{H-NMR}$ から $\delta$  4.5～5 ppm付近の内部二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2.9～3.1 ppm付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で12.5%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも保持時間の短い不純物濃度が同11.9%、反応中間体濃度の濃度は同2.0%であった。

#### [比較例2]

実施例1で使用した3リットルのジャケット付フラスコに実施例2で合成したジ(3,4-シクロヘキセニル)メタン100gと酢酸エチル200gを仕込み、窒素を気相部に吹き込みながら、反応系内の温度が25℃になるように約3時間かけて、製造例1で得られた水分を実質的に含まない過酢酸の酢酸エチル溶液276.2g(過酢酸濃度:29.1%)を滴下した。過酢酸滴下終了後、30℃で4時間熟成し反応を終了した。さらに30℃で反応終了液を水洗し、70℃/30 Torrで脱低沸を行い、脂環式エポキシ化合物 (I B) を含む生成物106.4gを得た。得られた生成物の性状は、オキシラン酸素濃度13.8%、粘度2,590 cP (25℃)、色相 (APHA) 110であり、 $^1\text{H-NMR}$ から $\delta$  4.5～5付近の二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2.9～3.3付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I B) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で14.7%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I B) よりも保持時間の短い不純物濃度が同7.9%、反応中間体濃度の濃度は同2.7%であった。

#### [比較例3]

実施例1で使用した3リットルのジャケット付フラスコに実施例3で合成した、ジ(3, 4-シクロヘキセニル)スルホン100gと酢酸エチル300gを仕込み、気相部に窒素を吹込みながら、反応系内の温度を40℃になるように約2時間かけて過酢酸の酢酸エチル溶液242.7g(過酢酸濃度:29.1%)を滴下した。過酢酸滴下終了後、40℃で4時間熟成し反応を終了した。さらに30℃で粗液を水洗し、70℃/30 Torrで脱低沸を行い、脂環式エポキシ化合物(IC)を含む生成物97.0gを得た。得られた生成物の性状は、オキシラン酸素濃度10.8%、粘度6,700 cP(25℃)、色相(APHA)80であり、<sup>1</sup>H-NMRからδ4.5~5付近の二重結合に由来するピークがほぼ消失し、δ2.9~3.3付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、GPC分析により検出される脂環式エポキシ化合物(IC)よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で13.2%、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物(IC)よりも保持時間の短い不純物濃度が同5.2%、反応中間体濃度の濃度は同2.2%であった。

#### [比較例4]

濃度60%の過酸化水素水167.7g、プロピオン酸200g、硫酸0.45gを25℃で6時間混合し、過プロピオン酸を合成した後、ベンゼン700gで抽出を行い、濃度18.8%の過プロピオン酸のベンゼン溶液(水分0.41%)を得た。実施例1で使用した3リットルのジャケット付フラスコに実施例1で合成した2,2-ビス(シクロヘキセニル)プロパン100gを仕込んだ。ここに上記過プロピオン酸のベンゼン溶液539.5gを、反応系内の温度を40℃になるように約3時間かけて滴下した。滴下終了後、40℃で4時間熟成し反応を終了した。さらに40℃で粗液を水洗し、70℃/20 Torrで脱低沸を行い、脂環式エポキシ化合物(IA)を含む生成物101.5gを得た。得られた生成物の性状は、オキシラン酸素濃度8.6%、粘度17,610 cP(25℃)、

色相 (A P H A) 1 8 0 であり、<sup>1</sup>H-NMR から  $\delta$  4. 5 ~ 5 p p m 付近の内部二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2. 9 ~ 3. 3 p p m 付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、G P C 分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で 3 6. 9 %、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも保持時間の短い不純物濃度が同 1 0. 2 %、反応中間体濃度の濃度は同 3. 5 % であった。

上記のように低水分含有量の過プロピオン酸を用いてもオキシラン酸素、色相、粘度とも低水分含有量の過酢酸を用いたものより悪い。これは、過プロピオン酸に残留する過酸化水素及び強酸系の触媒の影響によるものと考えられる。

#### [比較例 5]

6 0 % 過酸化水素 3 0 0 g、酢酸 2 8 0 g を 3 0 °C で 3 時間混合し、過酢酸を合成した後、酢酸エチル 1 0 0 0 g で抽出を行い、濃度 2 1. 8 % の過酢酸の酢酸エチル溶液 (水分 8. 5 %) を得た。実施例 1 で使用した 1 リットルのジャケット付フラスコに、実施例 1 で合成した 2, 2-ビス (3', 4'-シクロヘキセニル) プロパン 1 0 0 g を仕込んだ。ここに 2 1. 8 % の過酢酸の酢酸エチル溶液 4 1 0. 0 g (水分 8. 5 %) を反応系内の温度を 3 0 °C になるように約 2 時間かけて滴下した。滴下終了後、3 0 °C で 4 時間熟成し反応を終了した。さらに 2 0 °C で粗液を水洗し、7 0 °C / 2 0 T o r r で脱低沸を行い、脂環式エポキシ化合物 (I A) を含む生成物 6 5. 7 g を得た。得られた生成物の性状は、オキシラン酸素濃度 4. 9 %、粘度 1 6, 0 0 0 c P (2 5 °C)、色相 (A P H A) 2 6 0 であり、<sup>1</sup>H-NMR から  $\delta$  4. 5 ~ 5 p p m 付近の内部二重結合に由来するピークがほぼ消失し、 $\delta$  2. 9 ~ 3. 3 p p m 付近にエポキシ基に由来するプロトンのピークの生成が確認された。このとき、G P C 分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも溶出時間の短い高分子量成分の濃度は面積比で 3 5. 2

％、ガスクロマトグラフ分析により検出される脂環式エポキシ化合物 (I A) よりも保持時間の短い不純物濃度が同 9. 8 ％、反応中間体濃度の濃度は同 3. 2 ％であった。

以下に上記実施例および比較例で合成されたエポキシ化合物の応用例および比較応用例を記す。

#### 1. 熱カチオン重合開始剤による硬化例

表 1 に従いエポキシ化合物を及び熱カチオン重合開始剤を配合 (表中の数値は重量部を表す、以下同じ) 後、65℃で2時間一次硬化を行った後、150℃で1時間二次硬化を行った。

耐熱性の指標としてTMAによるガラス転移温度 (T<sub>g</sub>) と動的粘弾性を測定した際の損失弾性率が1 GPaになる温度を比較した。

T<sub>g</sub>測定法: JIS K 7196に基づいてTMA/SS 6100 (セイコーインストルメント社製) で測定を行った。

損失弾性率が1 GPaの温度: DMS 5200 (セイコーインストルメント社製) にて測定を行った。

測定周波数は10 Hz。

表 1

	応用例 1	応用例 2	応用例 3	比較応用例 1
実施例 1 で得られたエポキシ化合物	1 0 0			
実施例 2 で得られたエポキシ化合物		1 0 0		
実施例 3 で得られたエポキシ化合物			1 0 0	
比較例 1 で得られたエポキシ化合物				1 0 0
SI-100L	0. 5	0. 5	0. 5	0. 5
Tg (℃)	3 0 0 以上	3 0 0 以上	3 0 0 以上	1 9 8. 6
1 GPa の温度 (℃)	3 0 0 以上	3 0 0 以上	3 0 0 以上	2 7 3. 0

SI-100L：熱カチオン重合開始剤（三新化学工業製）

## 2. 酸無水物による硬化例

表 2 に従いエポキシ化合物及び硬化剤、硬化促進剤を配合した後、1 0 0℃で 2 時間一次硬化を行った後 1 5 0℃で 1 時間、1 8 0℃で 2 時間硬化を行った。

表 2

	応用例 4	応用例 5	応用例 6	比較応用例 2
実施例 1 で得られたエポキシ化合物	1 0 0			
実施例 3 で得られたエポキシ化合物		1 0 0		
比較例 1 で得られたエポキシ化合物			1 0 0	
YD-128				1 0 0
リカシッドMH-700	1 1 7 . 7	1 1 5 . 3	1 0 7 . 8	8 0 . 6
BDMA	1 . 2	1 . 1	1 . 0	0 . 8
Tg (°C)	2 4 5 . 9	2 4 1 . 4	2 2 7 . 4	1 2 8 . 8
外観	透明	透明	透明	黄変

YD-128 : ビスフェノールA型エポキシ樹脂

(東都化成製、エポキシ当量 1 9 0、粘度 1 3 6 0 0 mPa・s / 2 5 °C)

リカシッドMH-700 : メチルヘキサヒドロ無水フタル酸 (新日本理化製)

BDMA : ベンジルジメチルアミン (和光純薬工業製)

### 3. 光カチオン硬化触媒による硬化例

表 3 に従いエポキシ化合物及び硬化触媒を配合し アルミ板 (A 1 0 5 0 P) に膜厚 1 5  $\mu$ m になるよう塗布し、照射量 1 7 5 mJ / cm<sup>2</sup> で硬化を行った。

照射直後の塗膜面性状、1 分後の塗膜面性状

○ : 硬化、△ : 表面のみ硬化、× : タック有り、未硬化

鉛筆硬度 : J I S K 5 4 0 0 に従って評価を行った。



表 3

	応用例 7	応用例 8	応用例 9	比較応用例 3	比較応用例 4
実施例 1 で得られたエポキシ化合物	1 0 0				
実施例 3 で得られたエポキシ化合物		1 0 0			
比較例 1 で得られたエポキシ化合物			1 0 0		
CEL-2021P				1 0 0	
YD-128					1 0 0
UVACURE1591	3	3	3	3	3
FC430	0. 5	0. 5	0. 5	0. 5	0. 5
照射直後の塗膜面 性状	○	○	△	×	×
1分後の塗膜面 性状	○	○	○	○	×
20分後の鉛筆硬 度 (キズ)	2 H	2H	HB	HB	未硬化

CEL-2021P：ダイセル化学工業製 3，4－エポキシシクロヘキセニルメチル 3'，  
4'－エポキシシクロヘキセニルカルボキシレート

YD-128：東都化成製 ビスフェノール A 型エポキシ樹脂

(エポキシ当量 190、粘度 13600 mPa・s/25℃)

UVACURE 1591：ダイセルUCB社製スルホニウム塩系光カチオン重合開始剤

FC430：スリーエム社製レベリング剤

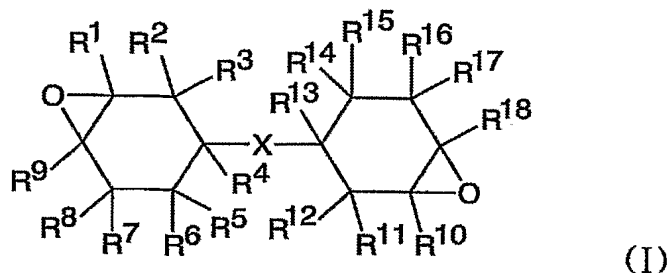
#### 産業上の利用可能性

本発明の高純度脂環式エポキシ化合物の用途の例としては、透明封止材料、透明フィルム、透明シート、層間絶縁材料、酸除去剤、家具コーティング、装飾コーティング、飲料缶及びその他の缶コーティング、接着剤、自動車下塗り、シーラー、仕上げ塗り、文字情報又は画像情報用のインキ、電子部品用のシーラント、印刷版又は印刷回路版を製造するのに適したフォトレジスト、注型印刷ロー

ル、成形物用配合物又はシート形成用配合物によって作られた成形品、溶媒、難燃剤、医薬品および医療用品を含む種々の最終用途に有用な他の化合物を製造するための中間体などがある。特に、この高純度脂環式エポキシ化合物を用いて硬化させた硬化物は特に透明性および耐熱性の点で極めて優れており、透明封止材料等各種用途に用いることができる。

## 請 求 の 範 囲

1. ゲルパーミエーションクロマトグラフィー（以下、GPC）分析により検出される、下記一般式 (I)

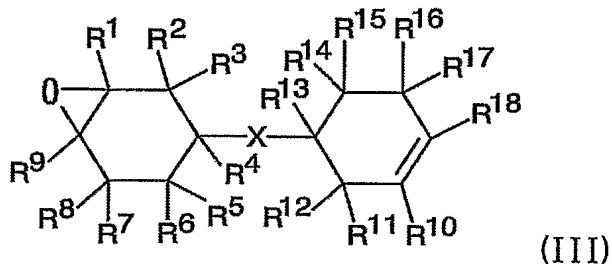


＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表される脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の早い高分子量成分の濃度が溶出時間ピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して5.5%以下である上記一般式 (I) で表される高純度脂環式エポキシ化合物。

2. ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して19.5%以下である請求項1記載の高純度脂環式エポキシ化合物。

3. ガスクロマトグラフ分析により検出される下記一般式 (III)



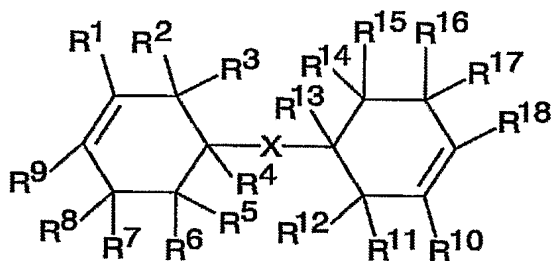
＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基

である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表される反応中間体化合物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して4.5%以下である請求項1または2に記載の高純度脂環式エポキシ化合物。

4. 色相（APHA）が60以下である請求項1～3のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物。

5. 脂環式エポキシ化合物が下記一般式 (II)



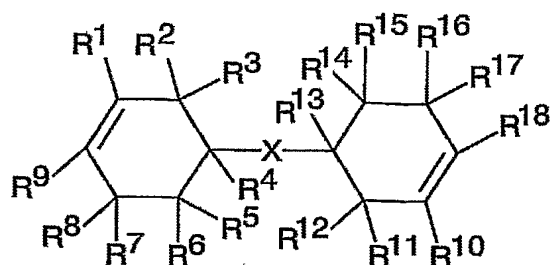
(II)

＜式中でXは、酸素原子、硫黄原子、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>-、-C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-、-CBr<sub>2</sub>-、-C(CBr<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-及び-C(CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞

で表されるガスクロマトグラフ分析によるピーク面積比で全てのピーク面積の総和に対して95.0%以上である脂環式オレフィン化合物を、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用してエポキシ化して製造されたものである請求項1～4のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物。

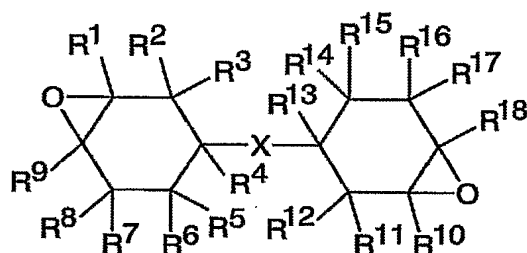
6. 上記脂環式エポキシ化合物がエポキシ化後脱溶媒および蒸留精製して得られたものである請求項5に記載の高純度脂環式エポキシ化合物。

7. 下記一般式 (II)



(II)

で表される脂環式オレフィン化合物を、水分を実質的に含まない脂肪族過カルボン酸を使用してエポキシ化した後脱溶媒して製造された下記一般式 (I)



(I)

＜式 (I) および (II) において、Xは、酸素原子、硫黄原子、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)_2-$ 、 $-\text{CBr}_2-$ 、 $-\text{C}(\text{CBr}_3)_2-$ 及び $-\text{C}(\text{CF}_3)_2-$ からなる群から選択される2価の基である。R<sup>1</sup>～R<sup>18</sup>は、それぞれ同一であっても異なってもよい。これらは、水素原子、ハロゲン原子、あるいは酸素原子もしくは、ハロゲン原子を含んでよい炭化水素基、又は置換基を有してよいアルコキシ基である＞  
で表される脂環式エポキシ化合物を、蒸留精製してGPC分析により検出される同脂環式エポキシ化合物よりも溶出時間の早い高分子量成分の濃度を溶出時間ピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して5.5%以下とする高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

8. ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (I) で表される脂環式エポキシ化合物よりも保持時間の短い不純物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の総和に対して19.5%以下である請求項7に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

9. ガスクロマトグラフ分析により検出される上記一般式 (III) で表される反応中間体化合物の濃度が保持時間ごとのピーク面積比で全検出ピーク面積の

総和に対して4.5%以下である請求項7または8に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

10. 色相（APHA）が60以下である請求項7～9のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

11. 脂肪族過カルボン酸が対応するアルデヒドの酸素による酸化により得られたものである請求項7～10のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

12. 脂肪族過カルボン酸中の水分が0.8重量%以下である請求項7～11のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

13. 脂肪族過カルボン酸が過酢酸である請求項7～12のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

14. 蒸留精製が、加熱温度100～350℃、圧力50～0.01 Torrで行われる請求項7～13のいずれか1項に記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

15. 脂肪族過カルボン酸が酢酸エチル溶液である請求項8～14のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物の製造方法。

16. 請求項1から7のいずれかに記載のエポキシ化合物及び必要に応じて加えられるエポキシ基含有化合物、並びに、硬化剤または硬化触媒からなることを特徴とする光およびまたは熱硬化性エポキシ樹脂組成物。

17. 請求項17に記載の硬化性エポキシ樹脂組成物を硬化してなる硬化物。

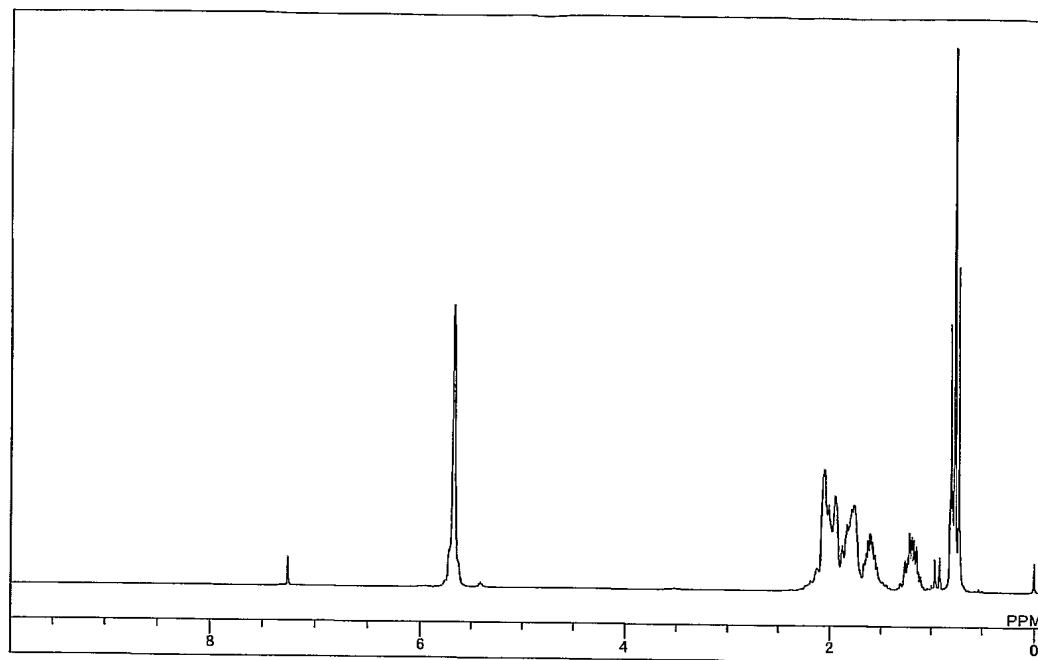
18. 請求項1から7のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物からなることを特徴とする透明封止材料。

19. 請求項1から7のいずれかに記載の高純度脂環式エポキシ化合物からなることを特徴とする接着剤。

20. 硬化物が透明フィルム、透明シート、層間絶縁材料、コーティング皮膜、塗膜から選ばれる少なくとも一つである請求項18に記載の硬化物。

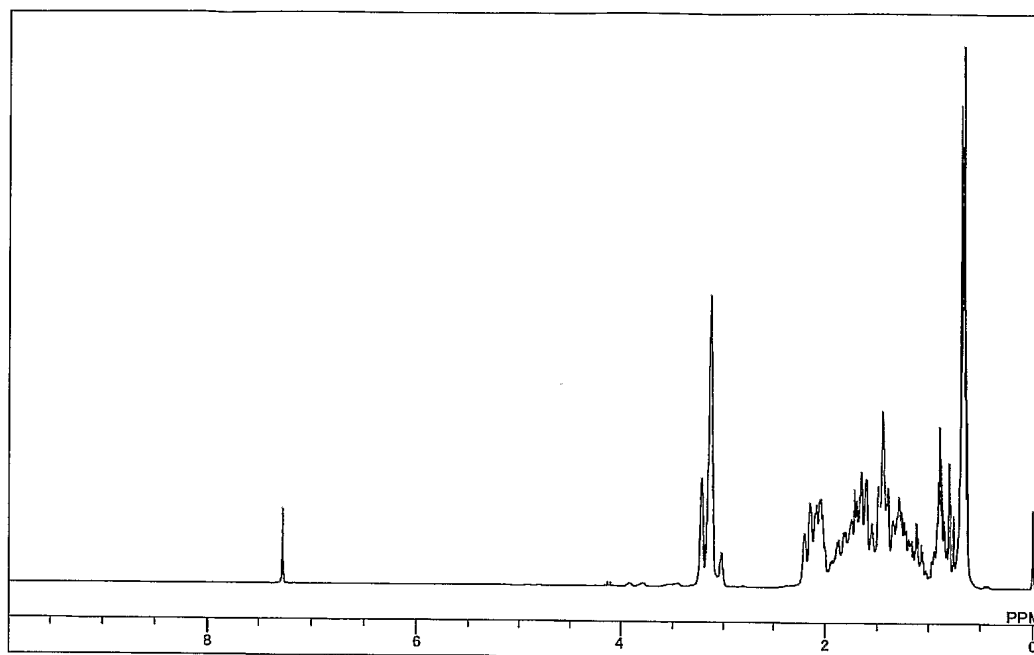
1 / 7

図 1



2 / 7

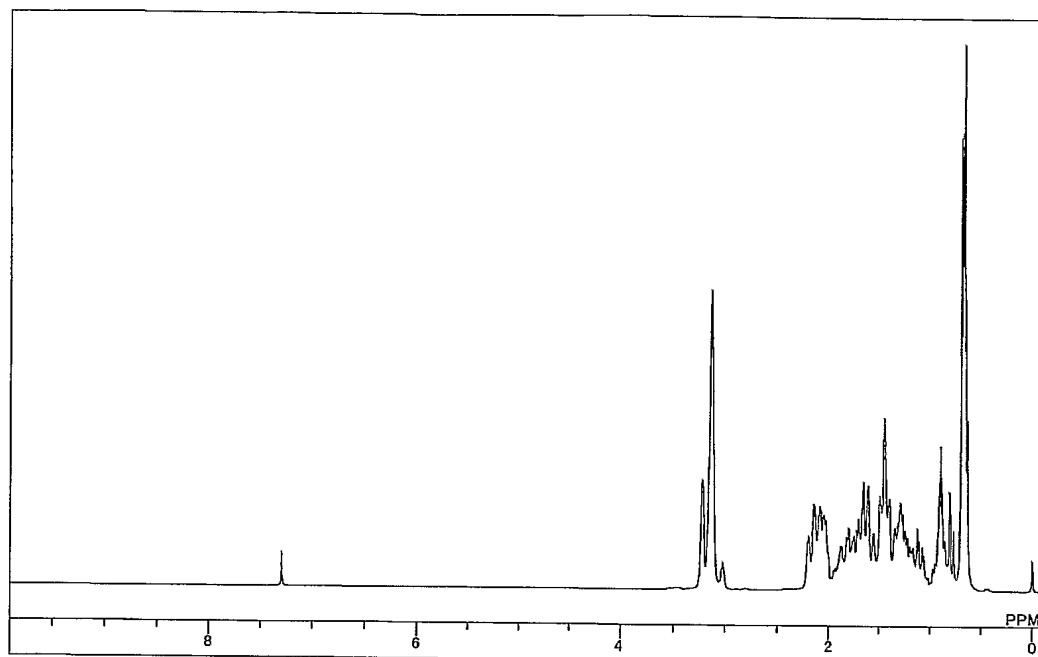
図 2





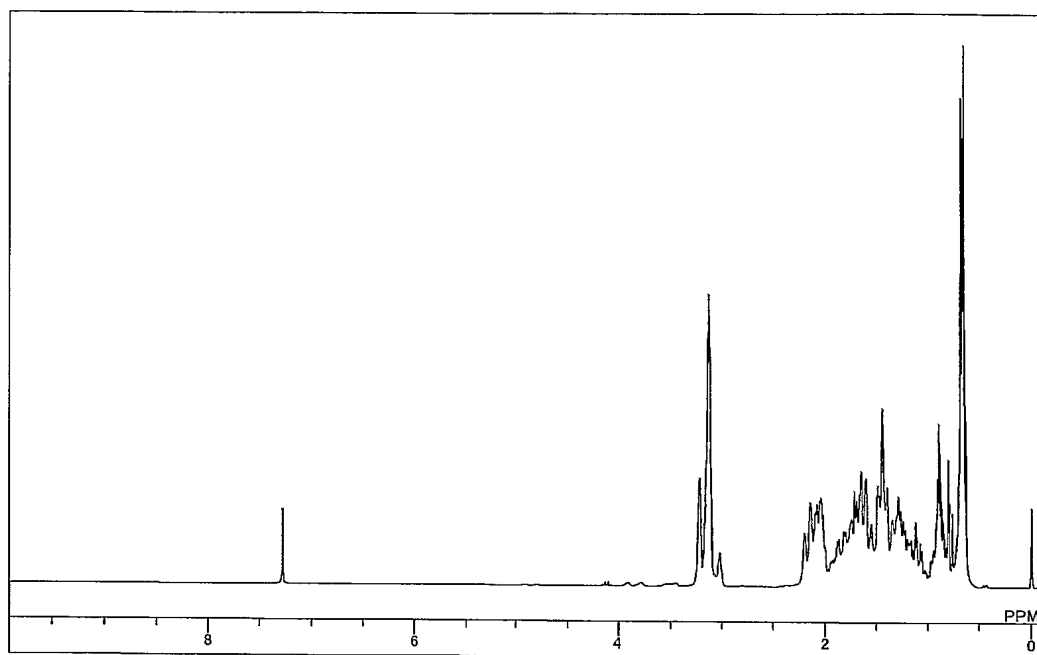
3 / 7

図 3



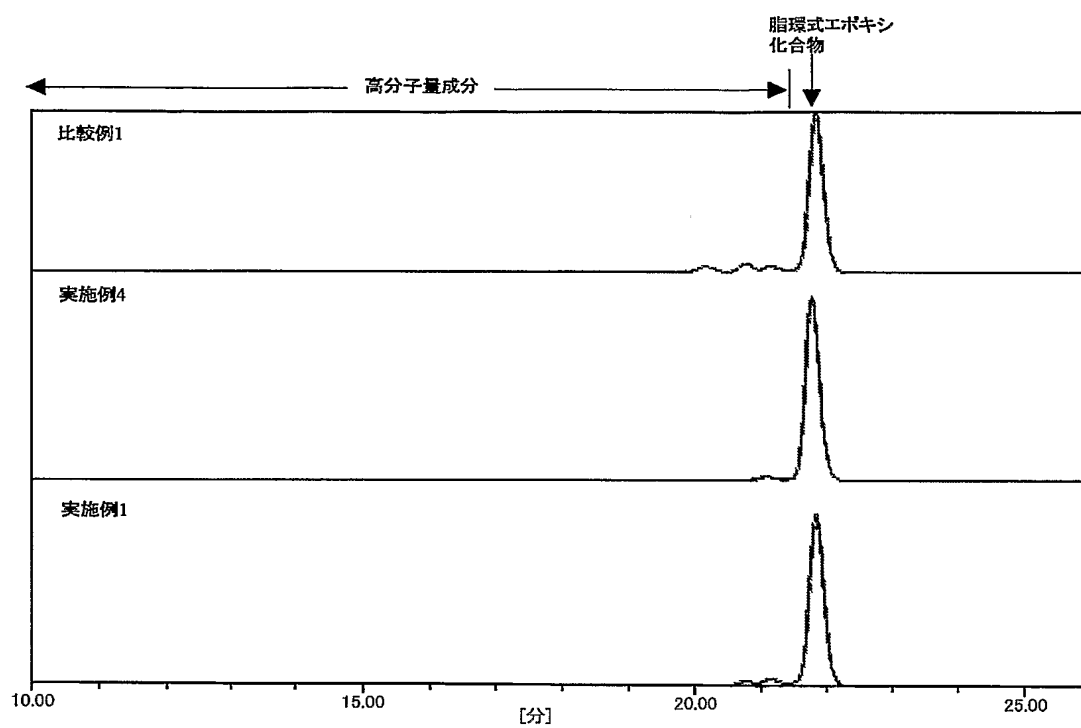
4 / 7

図 4



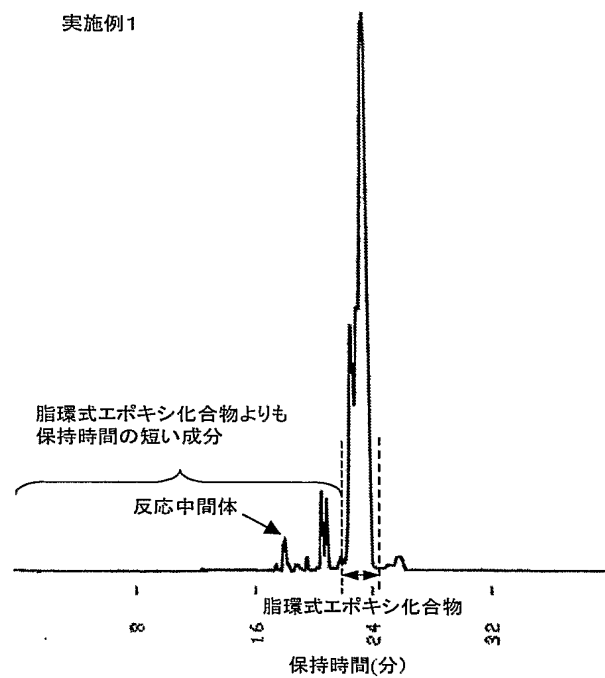
5 / 7

図 5



6 / 7

図 6



7 / 7

図 7

実施例 4

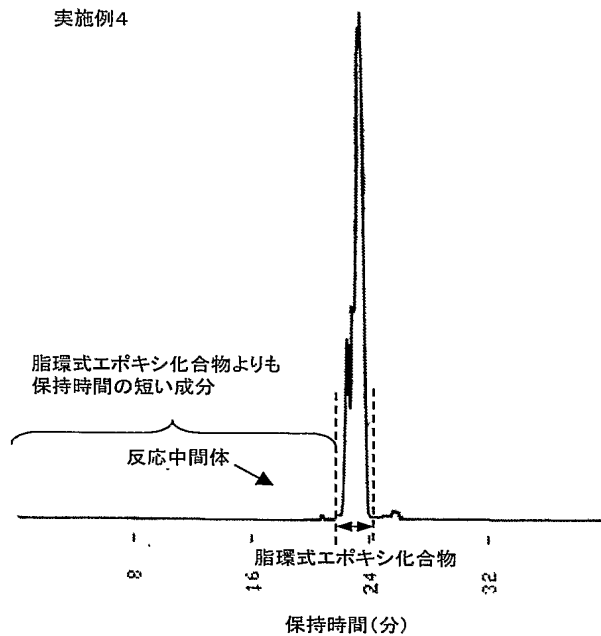
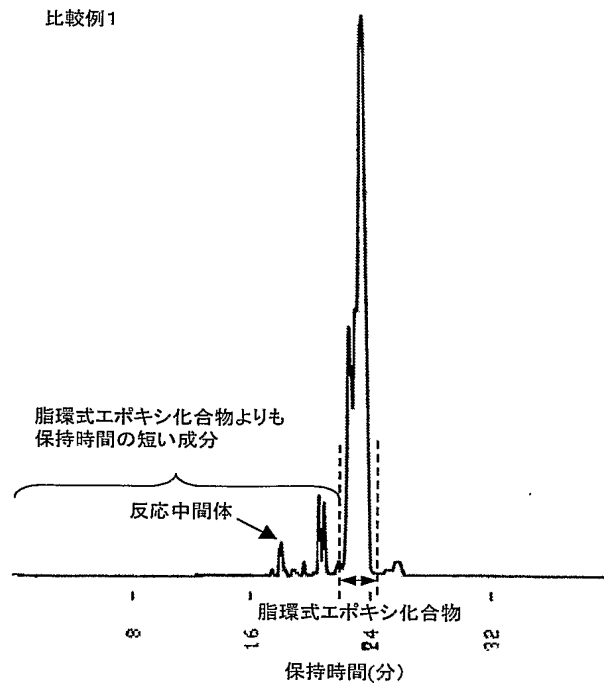


図 8

比較例 1



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/005302

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D301/14, C07D303/04, C07D303/34, C08G59/24

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D301/14-301/18, C07D303/04-303/06, C07D303/34,  
C08G59/00-59/72

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2005
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2005	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2005

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 2002-275169 A (Daicel Chemical Industries, Ltd.), 25 September, 2002 (25.09.02), Full text & WO 2002/76966 A1	1-20
Y	JP 58-172387 A (Bayer AG.), 11 October, 1983 (11.10.83), Full text & EP 90239 A1	1-20
Y	JP 7-17917 A (Union Carbide Chemicals and Plastics Co., Inc.), 20 January, 1995 (20.01.95), Full text (Family: none)	1-20



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&amp;" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

31 May, 2005 (31.05.05)

Date of mailing of the international search report

14 June, 2005 (14.06.05)

Name and mailing address of the ISA/

Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/005302

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2000-154182 A (Daicel Chemical Industries, Ltd.), 06 June, 2000 (06.06.00), Full text (Family: none)	1-20

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D301/14, C07D303/04, C07D303/34, C08G59/24

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D301/14-301/18, C07D303/04-303/06, C07D303/34, C08G59/00-59/72

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2005年
日本国実用新案登録公報	1996-2005年
日本国登録実用新案公報	1994-2005年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	J P 2002-275169 A (ダイセル化学工業株式会社) 2002.09.25, 全文&WO 2002/76966 A1	1-20
Y	J P 58-172387 A (バイエル・アクチエンゲゼルシャフト) 1983.10.11, 全文&EP 90239 A1	1-20

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの  
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)  
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

31.05.2005

国際調査報告の発送日

14.6.2005

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

加賀 直人

電話番号 03-3581-1101 内線 3457

4 J

9843



C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	JP 7-17917 A (ユニオン・カーバイド・ケミカルズ・アンド・プラスティックス・ カンパニー・インコーポレイテッド) 1995. 01. 20, 全文 (ファミリーなし)	1-20
A	JP 2000-154182 A (ダイセル化学工業株式会社) 2000. 06. 06, 全文 (ファミリーなし)	1-20